

مجموعات رسل العلم إليكم للسنة الثانية متوسط

العلوم الفيزيائية



مجموعات رسل العلم إليكم



العلوم الفيزيائية

2AM

التمرين الأول:

نأخذ كتلة $m_1 = 56 \text{ g}$ من برادة الحديد (ذرة الحديد Fe) و $m_2 = 32 \text{ g}$ من مسحوق الكبريت (ذرة كبريت S) .



ثم نخلط الكميتين و نسخن الخليط في أنبوب اختبار فنتحصل على مركب رمادي اللون يتكون من ذرة الحديد و ذرة الكبريت.

الأستاذ أبو إبراهيم

- OI -

مجموعات رسل العلم إليكم



التمرين الأول:

الأسئلة:

2AM

- 1- ما نوع هذا التحول؟ برر إجابتك؟.
- 2- سم الجسم الناتج؟ ثم أعط الصيغة الكيميائية له؟.
- 3- عبر عن هذا التحول بالنموذج الجزيئي و بالصيغ الكيميائية ماذا تستنتج فيما يخص عدد ونوع الذرات و الجزيئات؟.
- 4- أحسب كتلة الجسم الناتج؟.

مجموعات رسل العلم إليكم



حل التمرين الاول:

I - نوع التحول الناتج:

هو تحول كيميائي لأنه نتجت مادة جديدة تختلف عن المواد الإبتدائية.

2 - اسم المادة الناتجة:

هي كبريت الحديد الصيغة الكيميائية **FeS** .

مجموعات رسل العلم إليكم



للسنة الثانية متوسط



العلوم الفيزيائية

حل التمرين الأول:

التعبير عن التحول بالنموذج الجزيئي وبالصيغة الكيميائية.

	قبل التحول	بعد التحول
التعبير عن التحول بالنموذج الجزيئي	 كبريت + الحديد	 كبريتيد الحديد
التعبير عن التحول بالصيغة الكيميائية	$\text{Fe (s)} + \text{S (s)}$	FeS (s)

نستنتج أن عدد ونوع الذرات محفوظ بينما الجزيئات غير محفوظة.
حساب كتلة المركب الناتج كبريت الحديد.

$$m \text{ FeS} = m \text{ Fe} + m \text{ S} = 56\text{g} + 32\text{g} = 88\text{g}$$

الأستاذ أبو إبراهيم

مجموعات رسل العلم إليكم



مع مجموعات رسل العلم إليكم دائما ناجحون و متفوقون.

الأستاذ أبو إبراهيم